(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

FΙ

(11)特許出願公開番号

特開平6-228094

(43)公開日 平成6年(1994)8月16日

(51)Int.Cl.⁵

識別記号

厅内整理番号

技術表示箇所

C 0 7 D 209/42 209/52 9284-4C

9284-4C

発明の数2 OL (全 7 頁) 審査請求 有

(21)出顧番号

特願平5-314823

(62)分割の表示

特願昭60-186781の分割

(22)出願日

昭和60年(1985) 8月27日

(31)優先権主張番号 P3431541:1

(32)優先日

1984年8月28日

(33)優先権主張国

ドイツ (DE)

(71)出願人 590000145

ヘキスト・アクチェンゲゼルシャフト

ドイツ連邦共和国、65926 フランクフル

ト・アム・マイン(番地なし)

(72)発明者 ハンスイエルク・ウルバツハ

ドイツ連邦共和国デーー6242クロンベルク

/タウヌス。レラヴアンドウシュトラーセ

(72)発明者 ライネル・ヘニング

ドイツ連邦共和国デーー6234ハツテルスハ イム・アム・マイン。 ローテンホフシュト

ラーセ31

(74)代理人 弁理士 髙木 千嘉 (外2名)

最終頁に続く

(54)【発明の名称】 シス,エンドー2ーアザビシクロアルカンー3ーカルポン酸誘導体およびその製法

(57)【要約】

【目的】 アンギオテンシンー変換酵素阻止剤の製造に 有用な中間体を得ること。

【構成】 式(I)

【化1】

ル、(C3~C8)ーシクロアルキルまたは(C7~ C12) -アルキルシクロアルキルを示す。

【効果】 ジアステレオ選択的にシス, エンド生成物が 得られる。

$$(CH_2)_{\stackrel{\longrightarrow}{n}} \xrightarrow{Z^2} CO-R^1$$

の化合物。上記式中、nは1、2または3でありそして それぞれの場合においてZ¹、Z²、Z³およびZ⁴は水素/ を示し、Z¹およびZ²は相互に関してシス配置にありそ して3-C炭素上のCOR¹基は二環式環系に関してエ ンド配置にあり、 R^1 はヒドロキシル、 $(C_1 \sim C_6)$ -アルコキシ、 $(C_6 \sim C_{12})$ -アリールー $(C_1 \sim C_4)$ -アルコキシ、アミノ、($C_1 \sim C_6$)-アルキルアミノ またはジー $(C_1 \sim C_6)$ -アルキルアミノを示しそして R^2 は($C_1 \sim C_8$) -アルキル、($C_6 \sim C_{12}$) -アリー ν , $(C_6 \sim C_{12}) - r y - \nu - (C_1 \sim C_6) - r \nu +$

【特許請求の範囲】 【請求項1】 式(I). 【化1】

$$\begin{array}{c|c}
Z^1 & Z^3 \\
\hline
CO-R^1 \\
\hline
CO-R^1
\end{array}$$

の化合物。上記式中 1 、 1 n は 1、 2 または 3 でありそして それぞれの場合において Z^{1} 、 Z^{2} 、 Z^{3} および Z^{4} は水素 を示し、 Z^{1} および Z^{2} は相互に関してシス配置にありそして 3-C 炭素上の COR^{1} 基は二環式環系に関してエンド配置にあり、

 R^1 はヒドロキシル、($C_1 \sim C_6$)-アルコキシ、($C_6 \sim C_{12}$)-アリール-($C_1 \sim C_4$)-アルコキシ、アミノ、($C_1 \sim C_6$)-アルキルアミノまたはジー($C_1 \sim C_6$)-アルキルアミノを示しそして R^2 は($C_1 \sim C_8$)-アルキル、($C_6 \sim C_{12}$)-アリール、($C_6 \sim C_{12}$)-アリールー($C_1 \sim C_6$)-アルキル、($C_3 \sim C_8$)-シクロアルキルまたは($C_7 \sim C_{12}$)-アルキルシクロアルキルを示す。

【請求項2】 二環式環系の3-位のC原子がS配置にある前記特許請求の範囲第1項記載の化合物。

【請求項3】 n=1である前記特許請求の範囲第1項 または第2項記載の化合物。

【請求項4】 n=1であり、 R^1 がエトキシを示しそして R^2 がベンジルを示す前記特許請求の範囲第1項乃至第3項の何れかに記載された化合物。

【請求項5】 それぞれの場合において Z^1 および Z^2 、 並びにZ³およびZ⁴が一緒になって化学的結合を示しそ してn、 R^1 および R^2 が後述する通りである式(I)の化 合物を接触的に水素添加しそしてもし適当であるならば R¹がヒドロキシルでない基を酸または塩基によって開 裂せしめてR¹=ヒドロキシルである基を形成させるこ とからなるnが1、2または3であり、それぞれの場合 においてZ¹、Z²、Z³およびZ⁴が水素を示し、Z¹お よびZ²が相互に関してシス配置にありそして3-C原 子上のCOR¹基が二環式環系に関してエンド配置にあ り、 R^1 がヒドロキシル、($C_1 \sim C_6$) -アルコキシ、 $(C_6 \sim C_{12}) - ry - w - (C_1 \sim C_4) - rw = t$ シ、アミノ、 $(C_1 \sim C_6)$ -アルキルアミノまたはジー $(C_1 \sim C_6)$ -アルキルアミノを示しそして R^2 が水 素、 $(C_1 \sim C_8)$ -アルキル、 $(C_6 \sim C_{12})$ -アリー ル、($C_6 \sim C_{12}$) -アリールー($C_1 \sim C_6$) -アルキ ル、 $(C_3 \sim C_8)$ ーシクロアルキルまたは $(C_7 \sim C_{12})$ -アルキルシクロアルキルを示す式(I) の化合物の製 法。

【発明の詳細な説明】

【0001】本発明は、式(I)

【化2】

$$Z^1$$
 Z^3 Z^4 $CO-R^1$ (I) Z^2 R^2 の化合物に関するものである。

【0002】式中、nは1、2または3でありそして (a) それぞれの場合において Z^1 および Z^2 、並びに Z^3 および Z^4 は一緒になって化学的結合を示し、 R^1 は ヒドロキシル、($C_1 \sim C_6$)-アルコキシ、($C_6 \sim C_{12}$)-アリールー($C_1 \sim C_4$)-アルコキシ、アミノ、($C_1 \sim C_6$) -アルキルアミノまたはジー($C_1 \sim C_6$) -アルキルアミノを示しそして R^2 は水素、($C_1 \sim C_8$) -アルキル、($C_6 \sim C_{12}$) -アリール、($C_6 \sim C_{12}$) -アリール、($C_3 \sim C_8$) -シクロアルキルまたは($C_7 \sim C_{12}$) -アルキルシクロアルキルを示し、または

【0003】(b) それぞれの場合において Z^1 、 Z^2 、 Z^3 および Z^4 は水素を示し、 Z^1 および Z^2 は相互に関してシス配置にありそして3-C原子上の COR^1 は二環式環系に関してエンド配置にあり、 R^1 はヒドロキシル、($C_1 \sim C_6$)-アルコキシ、($C_6 \sim C_{12}$)-アリールー($C_1 \sim C_4$)-アルコキシ、アミノ、($C_1 \sim C_6$)-アルキルアミノまたはジー($C_1 \sim C_6$)-アルキルアミノを示しそして R^2 は($C_1 \sim C_8$) -アルキル、($C_6 \sim C_{12}$)-アリール、($C_6 \sim C_{12}$) -アリール・($C_1 \sim C_6$) -アルキル・、($C_3 \sim C_8$) -シクロアルキルまたは($C_7 \sim C_{12}$) -アルキルシクロアルキルを示す。

【0004】但し、 $Z^1 \sim Z^4$ が(a)に定義した通りであり、n=1、2または3であり、 R^1 がエチルを示しそして R^2 がメチルを示す J. Prakt. Chem. 314巻 [1972年] 353頁および354頁から知られている式 (I) の化合物を除く。アルキル基(それ自体または他の基の構成としての)は、直鎖状または有枝鎖状であり得る。アリールは、好適にはフェニル、ナフチルまたはビフェニリル特にフェニルを意味するものとして理解されるものである。

【0005】欧州特許書類A-79022は、式 (IV) 【化3.】

$$\begin{array}{c} H \\ \hline \\ H \end{array} \qquad \begin{array}{c} CO_2H \end{array} \qquad (IV)$$

(架橋C原子上の水素は相互に関してシス配置にありそして3-C原子上のカルボキシル基は二環式環系に関し

てエンド配置にある)の化合物およびその鏡像体ならび にシクロペンタノンのエナミンを式 (V) 【化4】

$$Y - CH2 - CH - COOR$$

$$| V - CH - COOR$$

$$| V - CH - COOR$$

$$| V - CH - COOR$$

(式中Rはアルキルまたはアラルキルを示し、Yは核除去基を示しそしてZはアルカノイル、アロイルまたはペプチド化学において普通使用されている他の保護基を示す)の化合物と反応せしめ、式 (VI)

の化合物を得そして次にこれらの化合物を水素添加する (反応スキームIを参照されたい)ことによってこれら の化合物を製造する方法を開示している。 【0006】 【化5】

$$\begin{array}{c|c}
O \\
C H_2 - C H - C O O R \\
N H - Z
\end{array}$$
(VI)

の得られた化合物を環化せしめて式 (VIIa) または (VI Ib)

【化6】

[0 (VJ [h)) [化7]

反応スキーム I (出発物質は商業的に入手できる)

$$1. \quad \stackrel{0}{ \longrightarrow} \quad + \quad HN \qquad \longrightarrow \quad \stackrel{N}{ \longrightarrow} \quad$$

2.
$$HO-CH_2-CH-CO_2CH_3$$
 $\xrightarrow{PC1_5}$ $C1-CH_2-CH-CO_2CH_3$ \downarrow $NH_2 \times HC1$ NH_2

3.
$$C1-CH_2-CH-CO_2CH_3$$
 $\xrightarrow{(CH_3CO)_2O}$ $C1-CH_2-CH-CO_2CH_3$ \downarrow NHCOCH₃

4.
$$+ C1-CH_2-CH-CO_2CH_3$$
 $\rightarrow CH_2-CH-CO_2CH_3$ NHCOCH₃

6.
$$CH_2-CH-CO_2CH_3 \xrightarrow{H^{\oplus}} (VIIa) \sharp t \sharp t \end{split}$$
 (VIIb)

【0008】もし商業的に入手できる出発物質(シクロペンタノンおよびD, Lーゼリンメチルエステル塩酸塩)を使用する場合は、式(IV)+鏡像体の化合物が7工程の合成において得られる。式(IV)の化合物は欧州特許書類A-79022に開示されているような高度に活性なアンジオテンシンー変換酵素阻止剤の製造における中間体であるので、特に経済的な方法で即ちもっとも少ない可能な数の反応工程で安価な出発物質を使用して

式(IV)の化合物または関連した化合物を製造することは非常に重要なことである。

【0009】本発明による式(I)の化合物は、高度に活性なアンジオテンシンー変換酵素阻止剤の製造における容易に得ることのできる中間体である。式(I)の好適な化合物は、 R^1 がヒドロキシルまたは($C_1 \sim C_6$)ーアルコキシを示しそして R^2 が水素または($C_6 \sim C_{12}$)ーアリールー($C_1 \sim C_6$)ーアルキル特に例えば

ベンジル、p-ニトロベンジル、p-メトキシベンジル、 $\alpha-$ フェニルエチルまたはベンズヒドリルのような接触水素添加によって除去し得る(C_6 ~ C_{12})-アリールー(C_1 ~ C_6)-アルキルを示す化合物である。

【0010】 $Z_1 \sim Z_4$ が (a) におけるように定義される式 (I) の化合物は2個の二重結合を有する (式 (VI II) を参照されたい)。

【化8】

$$(CH_2)_{\stackrel{\bullet}{n}} \stackrel{\mathsf{N}}{\underset{\mathsf{R}^2}{\bigvee}} (VIII)$$

$$(CH_2)_{n} \stackrel{H}{\underset{H}{\longrightarrow}} COR^1$$

3-位のS配置が好適である。n=1である式(I)の 化合物特に R^1 がエトキシを示しそして R^2 がベンジルを 示す式(VIII)の化合物が好適である。

【0012】更に、本発明は、それぞれの場合において Z¹およびZ²、並びにZ³およびZ⁴が一緒になって化学 的結合を示しそしてn、R1およびR2が後述する通りで ある式(I)の化合物を接触的に水素添加することから なるnが1、2または3であり、それぞれの場合におい てZ¹、Z²、Z³およびZ⁴が水素を示し、Z¹およびZ² が相互に関してシス配置にありそして3-C原子上のC OR^{1} 基が二環式環系に関してエンド配置にあり、 R^{1} が ヒドロキシル、($C_1 \sim C_6$) -アルコキシ、($C_6 \sim C$ $(C_1 \sim C_4)$ -アルコキシ、アミノ、 アルキルアミノを示しそして R^2 が水素、 $(C_1 \sim C_8)$ -アルキル、(C_6 ~ C_{12})-アリール、(C_6 ~ C_{12}) -アリールー($C_1 \sim C_6$)-アルキル、($C_3 \sim C_8$)-シクロアルキルまたは (C7~C12) -アルキルシクロ アルキルを示す式(I)の化合物の製法そしてまた式 (II)

R²-NH-CH₂-CO-R¹ (II) (式中R¹およびR²は後述する通りである)のグリシン

[0013]

誘導体を式 (III)

【化10】

 $Z^1 \sim Z^4$ が(b)におけるように定義される式(I)の化合物は、相互に関してシス配置にある1および5 -位の架橋原子上の2 個の水素原子および二環式環系に関してエンド配置にある $CO-R^1$ 基を有している。3 -位の炭素原子はR配置〔式(IX)〕またはS配置〔式

(X)〕を有す。本発明は式(IX)および(X)の光学的に純粋な化合物ならびにそれらの混合物を包含する。

【0011】 【化9】

$$(CH2)n | S COR1$$

$$R2$$

$$(X)$$

(式中nは1、2または3でありそしてHalは Λ ロゲン好適には塩素である)の化合物と反応せしめることからなる Z^1 、 Z^2 、 Z^3 、 Z^4 、 R^1 および R^2 が(a)にはじめに定義した通りでありそしてnが前述した意義を有する式(I)の化合物の製法に関するものである。

【0014】基 R^1 がヒドロキシルでない基は、もし適当であるならば酸または塩基によって開裂して R^1 =ヒドロキシルである基を形成することができる。好適な酸は H_2 SO $_4$ またはHClのような鉱酸である。好適な塩基は、NaOHまたはKOHのようなアルカリ金属の水酸化物である。n=1であり、 R^1 がエトキシを示しそして R^2 がベンジルを示す式(VIII)の化合物を製造することが好適である。ベンジル基を開裂する接触水素添加によって、この化合物をn=1であり、 R^1 がエトキシを示しそして R^2 が水素を示す式(IX)または(X)の化合物に変換することができる。

【0015】本発明による方法は、安価な商業的に入手できる出発物質(例えばシクロペンタノンおよびNーベンジルグリシンエチルエステル)を使用して良好な収率で反応工程の数を4に減少することを可能にする。好適な実施態様は反応スキーム $II(R^1=OH,R^2=H,n=1,2,3)$ に示される。

【0016】 【化11】

反応スキームII

1.
$$\begin{array}{c|c}
0 & POC1_8 \\
\hline
(CH_2) & OCH-N(CH_3)_2
\end{array}$$
(XI)

2.
$$CH_2 - NH - CH_2 - CO_2C_2H_5 \rightarrow (VIII) (R^1 = OC_2H_5, R^2 = CH_2C_6H_5)$$

3. (VIII) (R¹=0C₂H₅、
$$\xrightarrow{\text{H}_2}$$
 (IX) + (X) (R¹=0C₂H₅、 $\xrightarrow{\text{R}^2=\text{H}}$

4. (IX) + (X) (
$$R^1 = 0C_2H_5$$
, H^+ (IX) + (X) ($R^1 = 0H$, $R^2 = H$)

【0017】もしR¹およびR²が開発工り意義を有する 式 (II) のグリシン誘導体を第2の反応工程に使用する 場合は、式 (VIII) の化合物が得られそしてこのものを 接触的に水素添加して式 (IX) およびその鏡像体 (X) の化合物を与えることができる。

【0018】本発明による好適な方法においては、非常 に良好な収率で非常に容易に得ることのできる文献〔Ch em. Ber. 2743頁 (1960年)] 既知のn=1、2または3 である式(XI)の化合物を、式(II)のグリシン誘導体 と反応せしめる。反応は、Nーベンジルグリシンエチル エステルを使用して特に好適に実施される。反応は、0 ~160℃の間好適には20~120℃の間の温度範囲 で例えばトリエチルアミン、ジイソプロピルエチルアミ ン、ジシクロヘキシルエチルアミン、N-エチルモルホ リンなどのような有機塩基の存在下において相当量の式 (II) および(XI) の化合物を反応させるような方法で 溶剤なしに実施することができる。塩基は、等モル量で または化学量論的な量より過剰な量または少ない量で使 用できる。有機塩基は、また、相当する過剰の化合物 (II) によって置換することもできる。前述した反応 は、溶剤なしにまたは0℃と溶剤の沸点との間の温度節 囲で極性または非極性有機溶剤中で実施することができ る。トルエンまたはベンゼンが特に有利であることが判

った。還流温度において、形成した反応水をこれらの溶

剤とともに随伴除去することができる。反応水は、ま

た、例えばMgSO4、分子ふるいなどのような他の水

- 結合剤で除去することもできる。もし適当であるなら

ば反応溶剤の蒸発後に、反応混合物を例えばヘキサン、

ことが判った。水素添加は無機または有機酸の存在下において実施することができる。硫酸の添加は、特に有利であることが判った。もしR²がベンジルのような水素添加によって除去できる基である式 (VIII) の化合物を水素添加反応に使用する場合は、R²=水素である一般式(1)の化合物が形成される。 【0019】本発明による方法において、特別な重点は前述した条件下においてジアステレオ選択的にシス,エンド生成物を与える水素添加反応の選択性にある。以下の例は本発明を説明するために示すものであるが、本発明はこれらの例に限定されるものではない。 【0020】例1

エチル1ーベンジルー1,4,5,6ーテトラヒドロシク

石油エーテルなどのような非極性の非プロトン性溶剤で

抽出し、ピロール誘導体を比較的純粋な状態で得る。こ

のものは、この純度の状態で次の反応に使用することが

できる。もし更に精製が必要である場合は、それを有機

溶剤を使用してシリカゲルまたは酸化アルミニウム上で

濾過することができる。この式 (VIII) のピロール誘導

体を有機溶剤中好適には例えばエタノールまたはメタノ

ールのようなアルコール中において接触的に水素添加せ

しめて一般式(IX)の化合物およびその鏡像体(X)を

得る。水素添加は、室温または100℃までの上昇した

る。20~60℃の間の温度および1~100バールの

間の圧力が好適である。適当な触媒は、ラネーニッケル

または例えばパラジウム、白金またはロジウムのような

貴金属触媒である。パラジウム付炭素が特に有利である

温度で普通の条件または加圧下で実施することができ

ロベンタ [b] ピロールー2ーカルボキシレート 2ークロロー1ーホルミルシクロペントー1ーエン 4 6,7g(0.358モル)をトルエン400mlに溶解する。Nーベンジルグリシンエチルエステル 138g(0.716モル)を加える。混合物を1時間還流し、反応水を水分離器を経て分離する。冷却後、形成した沈殿を吸引濾去しそしてトルエン溶液を水で洗浄し、乾燥しそして濃縮する。残留物をエタノール300mlにとり、2N塩酸600mlを加えそして混合物を石油エーテル3回抽出する。石油エーテル相をエタノール/2N塩酸(1:2)2×175mlそして次に飽和NaHCO3溶液で洗浄し、有機相をMgSO4上で乾燥し、活性炭とともに撹拌しそして吸引濾過しそして濾液を真空蒸発する。収量:油53.1g。

【0021】例2

エチル1ーベンジルー1,4,5,6ーテトラヒドロシクロペンタ [b] ピロールー2ーカルボキシレート2ークロロー1ーホルミルシクロペントー1ーエン 25g (0.191モル)を、室温でNーベンジルグリシンエチルエステル 73.9g (0.382モル)を加えてして次に混合物を110℃に加熱する。例1に記載したように処理を実施する。

【0022】例3

エチルシス, エンドー2ーアザビシクロ [3.3.0] オ クタンー3ーカルボキシレート

エチル1-ベンジル-1, 4, 5, 6-テトラヒドロシクロペンタ [b] ピロール-2-カルボキシレート 53. 1 gをエタノール450mlに溶解しそしてPd/C (10%) 5 gおよび濃硫酸10.5ml (19.3g) をこの

溶液に加える。次に、混合物を100バールの水素圧力下30℃で24時間水素添加する。触媒を吸引濾過した後、溶液を真空濃縮して $^1/_2$ 容量となしそして2N水酸化ナトリウム溶液でpH7にする。ロータベーバー(Rotavapor)^R 上で濃縮した後、残留物を2N塩酸にとりそして水溶液を塩化メチレンで洗浄する。次にこの溶液をK $_2$ CO $_3$ で塩基性となし、NaClで飽和しそして塩化メチレンで抽出する。MgSO $_4$ 上で乾燥しそして活性炭で処理した後、抽出液を真空濃縮する。収量:28g。 1 H-NMR(CDCl $_3$ 、270MHz):1.25(t;3H)、1.32<21.70(m;2H)、2.27<2.39(m;2H)、2.50<2.66(m;2H)、3.59(dd, 2M) 2.27<2.39(m;2H)、2.63<2M) 3.63(m; 2M)、2.27<2.49(m;2H)、2.63

【0023】例4

エチル2-メチルーシス, エンド-2-アザビシクロ [3.3.0] オクタン-3-カルボキシレート エチル1-メチル-1,4,5,6-テトラヒドロシクロ ペンタ [b] ピロールー2-カルボキシレート [ハウプ トマン等: J. Prakt. Chem. 314巻 353頁(1972年)を参 照されたい〕 1.0gを無水アルコール50mlに溶解し そして濃硫酸1.6mlで処理する。ロジウム付炭素(5 %) 200mgを加えそして混合物を30℃および10バ ールの水素圧力下で24時間水素添加する。触媒を吸引 濾過した後、飽和K2CO3溶液8.3gを加える。溶液 を塩化メチレンで抽出しそして抽出液をMgSOa上で 乾燥しそして濃縮する。収量:油1.0g(理論値の9 7%)。このものは、270MHzにおける 1 H-NM Rによって純粋(シス、エンド配置)である。 $^{1}H-NMR(CDCl_{3}, 270MHz): 1.26(t;CH_{3}), 1.30\sim1.81(m;7)$ H)、2.17~2.31 (m; C₄-Hs 2.30, -N-CH₃と重複)、2.44~ 2. 60 (m; 1H), 2. 78 (dd, J_1 =6Hz, J_2 =8Hz, C_1 -H), 2. 92 (dd, J_1 $_{1}$ =6Hz, J_{2} =12Hz, C_{3} -H), 4. 17(q;0CH₂)

フロントページの続き

(72)発明者 ヴインフリート・ヘルツシュ ドイツ連邦共和国デーー6233ケルクハイム /タウヌス. アム・グリューネンバウム12